Karbon Kimyasına Giriş - 4

1. I. CH_4
II. BeH_2
III. H_2O
IV. NH_3

Verilen moleküllerden hangilerinde merkez atom sp^3 hibritleşmesi yapmıştır?

A) Yalnız II.   B) I ve II.   C) II ve III.
D) III ve IV.   E) I, III ve IV.

2. H_2O molekülü için aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır? ($_1H$, $_8O$)

A) Merkez atomu O'dur.
B) 2 tane polar kovalent bağ içerir.
C) O atomu sp^3 hibritleşmesi yapmıştır.
D) Molekül geometrisi doğrusaldır.
E) VSEPR gösterimi AX_2E_2'dir.

3. HF molekülü için;

I. 1 tane sigma bağı içerir.
II. Molekül geometrisi doğrusaldır.
III. Bağ açısı 180°'dir.

ifadelerinden hangileri doğrudur? ($_1H$, $_9F$)

A) Yalnız I.   B) Yalnız II.   C) I ve II.
D) II ve III.   E) I, II ve III.

4. VSEPR gösterimi AX_2E_2 şeklinde olan molekül ile ilgili;

I. Molekül geometrisi açısaldır.
II. 2 tane ortaklanmamış elektron çifti içerir.
III. Merkez atomu sp^2 hibritleşmesi yapmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I.   B) I ve II.   C) I ve III.
D) II ve III.   E) I, II ve III.

5. BF_3 molekülü için;

I. Molekül geometrisi üçgen düzlemdir.
II. VSEPR gösterimi AX_3'tür.
III. Bağ açısı 120°'dir.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_1H$, $_5B$)

A) Yalnız I.   B) Yalnız II.   C) I ve II.
D) I ve III.   E) I, II ve III.

6. CH_4 bileşiğinin merkez atomunun hibritleşme türü ve molekül geometrisi aşağıdakilerden hangisidir? ($_6C$, $_1H$)

	Hibritleşme Türü	Molekül Geometrisi
A)	sp^2	Düzlem üçgen
B)	sp	Doğrusal
C)	sp^3	Düzgün dörtyüzlü
D)	sp^2	Açısal
E)	sp^3	Üçgen piramit

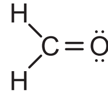
Karbon Kimyasına Giriş - 4

7. I. LiH
II. HF
III. BeH_2

Verilen moleküllerden hangilerinde hibritleşme görülmez?

A) Yalnız I. B) Yalnız III. C) I ve II. D) I ve III. E) I, II ve III.

8. Yanda yapı formülü verilen molekül ile ilgili;



I. C atomu oktet kuralına uymuştur.
II. Merkez atom sp^2 hibritleşmesi yapmıştır.
III. C – O bağı polardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız II. B) I ve II. C) I ve III. D) II ve III. E) I, II ve III.

9. Düz zincirli C_4H_n molekülündeki C atomlarından ikisi sp, ikisi de sp^3 hibritleşmesi yapmaktadır.

Buna göre;

I. n = 6'dır.
II. Moleküldeki tüm bağlar polardır.
III. Molekül 8 tane sigma, 1 tane pi bağı içerir.

yargılardan hangileri doğrudur? ($_1H$, $_6C$)

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) Yalnız III. D) I ve II. E) I, II ve III.

10. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin VSEPR gösterimi yanlış verilmiştir? ($_1H$, $_4Be$, $_5B$, $_6C$, $_7N$, $_8O$)

	Bileşik	VSEPR gösterimi
A)	H_2O	AX_2E_2
B)	BeH_2	AE_2
C)	NH_3	AX_3E
D)	BH_3	AX_3
E)	CH_4	AX_4

11. Yapı formülü $H_2C=CH_2$ **şeklinde olan eten molekülü için;**

I. Karbon atomları sp^2 hibritleşmesi yapar.
II. VSEPR gösterimi AX_3 şeklindedir.
III. Her iki karbon atomu da merkez atomdur.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) Yalnız III. D) I ve II. E) I, II ve III.

12. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin VSEPR gösterimi yoktur?

A) H_2O B) NH_3 C) CH_4 D) HF E) BH_3

MEB 2018 - 2019 • Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

